

أنا مبتدئ في علم المتفجرات والسموم فمن أين أبدأ ؟؟

دورة خاصة للمجاهد المبتدئ

(عبد الله ذو البجادين)



الدرس الثانى

السلام عليكم اخوانى المجاهدين

يجب ان تعلم اخى المجاهد المبتدئ انة يمكنك شراء المواد الاولية وبشكلها النقى من المحلات الى تبيع المستلزمات الطبية والمعملية – ولكن لكل شئ ضريبة –صحيح ان اصحاب هذة المحلات يريدون أن يبيعون منتجاتهم ولكن فى هذا الوقت تجد الاغلبية يطلب منك الهوية ويسالك فيما انت متخصص – واسئيلة تثير حولك القيل والقال – ولذلك نحن نبحث عن البديل المتوفر الذي يمكنك إن تشتريه من السوبر ماركت او الصيدلية بدون ريبة صحيح أن ذلك يأخذ منك بعض الوقت ولكن بالمحصلة نضرب عصفورين بحجر واحد:

1 - سوف تتعود أن تعمل وتجهز كل شئ بنفسك وفي ظروف صعبة وبالتالي حينما تكون في بلد غريبة لن تحتاج إلى اللغة بشكل أساسي و لا الى ان تكشف نفسك عند شرائك أي مادة كيميائية من تلك المحلات الكيميائية.

2 - تحركاتك ستكون محدودة وفي إطار السوق العادى (بقاله – سوبر ماركت – صيدلية – ورشة – محلات البهارات ... الخ ,,, فلا يمكن القبض عليك لأنك اشتريت سكر او قهوة او فحم بعذر انها (للشيشة,,)

قد يظهر للمبتدئ إن الدورة غير مرتبة ولكنها في الإطار العام فهي مرتبة ومنسقة طالما أن الأخ المبتدئ ملتزم بالشروط السابقة بعدم التفكير حاليا في صناعة المواد المتفجرة بل حاليا كل تفكيره وتركيزه منحصر في كيفية الحصول على المواد الأولية المواد الأولية –و اكرر لا تستعجل أخي المبتدئ ولا تحاول أن تفهم كل شئ في ليلة وضحاها بل انتظر حتى تنضج الثمرة وحينها تقطفها وهي في أكمل صورها وألذ وأشهى ,,

ولا يستقل احدكم بهذة المعلومات ويقول انها للمبتدئين فقط بل انها من جهة اخرى للمحترفين وستعرفون ما اقصد من خلال هذة الدورة , ويعلم الله اني شخصيا لو وجدت احدا يؤفر لى هذة المعلومات جاهزة ومنسقة هكذا قبل عشر سنوات لكنت اختصرت مجهود خمس سنوات في البحث والتقصي وجمع المعلومات–

أن الفائدة العظمى لهذة الدورة انك أخي المجاهد حين تستوعب كل شئ فيها سوف يمكنك من صناعة المتفجرات في أي مكان في العالم ولن تحتاج إلى شراء المواد الكيميائية من محلات المستلزمات الطبية والكيميائية وتكون عرضة للشك والريبة , بل ستكون قنبلة متحركة تمشي على الأرض,

---

بينما نحن مستمرون في مجال الحصول على المواد الأولية سنواصل توضيح المفاهيم والمصطلحات المهمة في علم المتفجرات والسموم وهذا مفاهيم ومصطلحات ونصائح وأفكار تساعد المبتدئ أكثر فأكثر,

---

سؤال : ماهى هذة المواد الاولية ؟ وإذا افترضنا انى حصلت عليها ماذا ساعمل بها وكيف سوف استخدمها وماذا سوف استفيد من جمع هذة المعلومات الكثيرة ؟؟

المواد الأولية والتي وضعت لكم اغلبها في الصور السابقة هي ببساطة المواد التي سوف نستخدمها في صناعة المواد المتفجرة والسموم والغازات – وكل مادة لها فائدتها الخاصة بها – ولكل مادة طريقتها الخاصة – فمثلا:

السكر يمكن خلطة بمادة أخرى لتقوية الانفجار ويمكن استخدام السكر في الصواريخ ذات الوقود الجاف مثل الصواريخ الفلسطينية – ومثلا البنزين سنستخدمة لتقوية أي انفجار من ناحية الحرارة الناتجة فيحرق أي شئ بجانب الانفجار – ومثلا الفحم فدورة مثل دور السكر ونشارة الخشب أيضا – ومثلا الجليسرين سنصنع منة مادة متفجرة اقوى من الـ TNT وهكذا

1 - يعنى أنة حينما نعرف من أين نحصل على المواد الأولية سوف يمكننا ان نصنع المواد المتفجرة وقتما نشاء وحسب ماهو متوٌفر لدينا -

2 - سوف تستطيع فهم اغلب الملفات العسكرية المنتشرة على المنتديات الجهادية والغربية –

3 - حينما ستشاهد افلام التصنيع الغربية على اليوتيوب ستجد أنها سهلة الفهم – حاليا لن نتحدث كثير عن كيف نصنع المتفجرات – اكرر حاليا فقط كيف نحصل على المواد الأولية من حولنا ,, وللعلم ان هذا العلم ممتع وكل يوم تكتشف فية شئ جديد ومتعة جديدة طالما أنت ملتزم بالتأنى وعدم الاستعجال,,

---

(مفاهيم ومصطلحات ونصائح)

في الصفحة الثانية من مفكرتك اكتب أهم المعلومات التى تعتقد انها مهمة من الصور التى سوف أضعها ألان – سجلها – كيف – ولماذا - تعود ان تكتب بيدك لا تكتفى بحفظها على الكمبيوتر , وبعد الكتابة فكر وابتكر طالما انك فهمت المبدا الأساسى – واستغل خيالك وقل يمكن استخدام هذا ويمكن الاستغناء عن هذا وسجل ملاحظاتك وهكذا اجعل هذا العلم جزء من روتينك اليومى – واى شئ لا تفهمة ابحث عنه مثل بحثك عن مقطع فيديو او برنامج ما والشبكة العنكبوتية (الانترنت) ملئيه بالكم الكبير من المعلومات ,, ولا تنسى لاتطلع احد على مفكرتك وحافظ عليها كما تحافظ على أموالك وأشياءك الخاصة جدا - الى ان ياتي اليوم التي تحرقها وتصبح مفكرتك هي بداخل راسك (عقلك),,

وهذه نصائح وارشادات سريعة للمجاهد الذى يريد التخصص في اعداد المتفجرات والسموم ،
والتى يجب عليه أن يتعلم وأن يفهم وأن يطبق هذه الأشياء بحذافيرها (حرصا على سلامته) .

يجب أن يتعلم المجاهد أنه حين يصنع المتفجرات والسموم أن يتعامل مع تلك المواد بحرص وأن يؤمن نفسه في البداية .

وحين يبدأ المجاهد بالتصنيع يجب أن يرتدي ملابس العمل ملابس فقط تستخدم وقت صناعته للمواد المتفجرة .

فكما تعلمون فان للمواد المتفاعلة أو المتفجرة روائح معروفة ويمكن للكلاب المدربة أو حتى بعض الناس أن يميزوا هذه الروائح

مصطلحات يجب على المجاهد المبتدئ ان يفهمها وسوف تذكر هذة المصطلحات كثيرا في هذه الدورة (سنشرحها على هيئة سؤال وجواب)

سؤال :- حينما يطلب من المجاهد اعداد حمام ثلجي في صناعة المتفجرات ماهو المطلوب منا وكيف يكون هذا الحمام الثلجي ؟؟

الجواب :- الحمام الثلجي يتكون من وعائيين وعاء كبير ووعاء صغير ، الوعاء الكبير تضاف إليه كمية من الماء والثلج والوعاء الأصغر هو الوعاء التي تصنع فيه المادة المتفجرة .
فائدة الحمام الثلجي :- توفير الحرارة المناسبة للمواد المختلطة عن صناعة المواد المتفجرة وغالبا تكون درجة الحرارة المناسبة لصناعة المواد المتفجرة ما بين ١٠ إلى ٢٠ درجة ولا تتجاوز الـ٣٥ درجة .
ويعتبر الحمام الثلجي رغم بساطته من أهم الأشياء التي يجب توفرها عند صناعة أي مواد متفجر . وأيضا من فوائد الحمام الثلجي منع حدوث ظواهر جانبية كـ(الغازات السامة)(ارتفاع درجة الحرارة التي تسبب انفجار المواد المختلطة في وجهة المصنع)
ملاحظة :- يجب توفر كمية من الثلج الإضافي في حالة ذوبان الثلج أثناء التجربة تضاف الكمية الإضافية لكي لا تتغير درجة الحرارة بشكل مفاجئ .

طبعا الوعاء الكبير لا يهم أن يكون زجاجي أو حتى بلاستيكي المهم وعاء كبير ،
أما الوعاء الصغير التي تصنع فيه المادة المتفجرة لابد أن يكون من الزجاج .

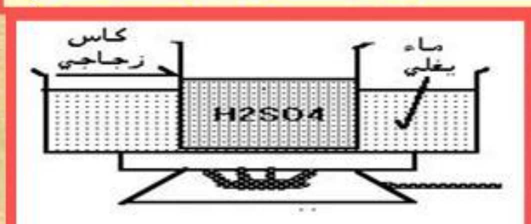


يمكن اضافة كمية من الملح الي الثلج وسوف يبرد اكثر فأكثر



سؤال : ماهو الحمام الساخن ؟؟ ينقسم الحمام الساخن الي قسمين

١- التسخين بشكل مباشر ، ٢- التسخين بشكل غير مباشر



الفرق بينهما بسيط وهو ان التسخين مباشر يتم تعريض كاس التجربة للحرارة مباشرة كما في الصورة تحت

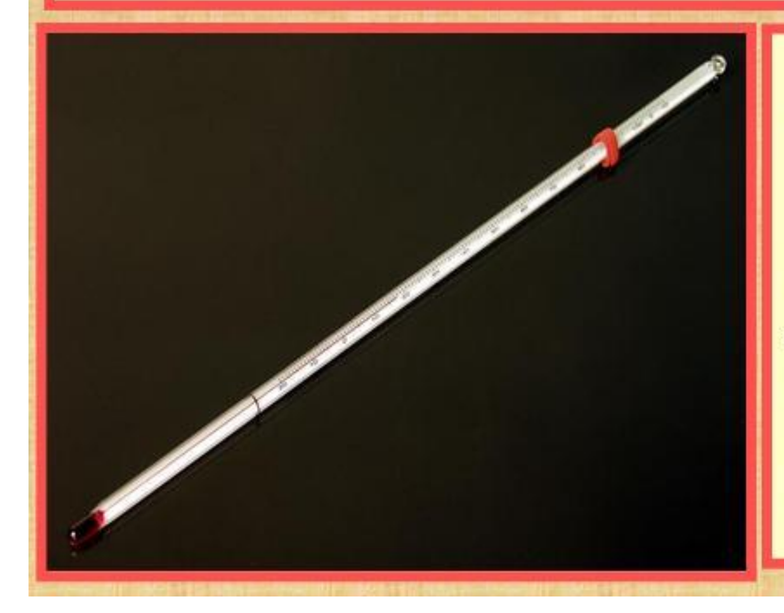
اما التسخين الغير مباشر فهو وجود وسيط بين كاس التجربة والنار مثل الصورتين التي في اليسار والوسيط كان في الصورة الاولى الماء المغلي وفي الثانية كانت قطعة الحديد وفائدة التسخين الغير مباشر وهو ان الحرارة تتوزع في كل الخليط بالتساوي بعكس المباشر التي تكون الحرارة مباشر لنقطة معينة .





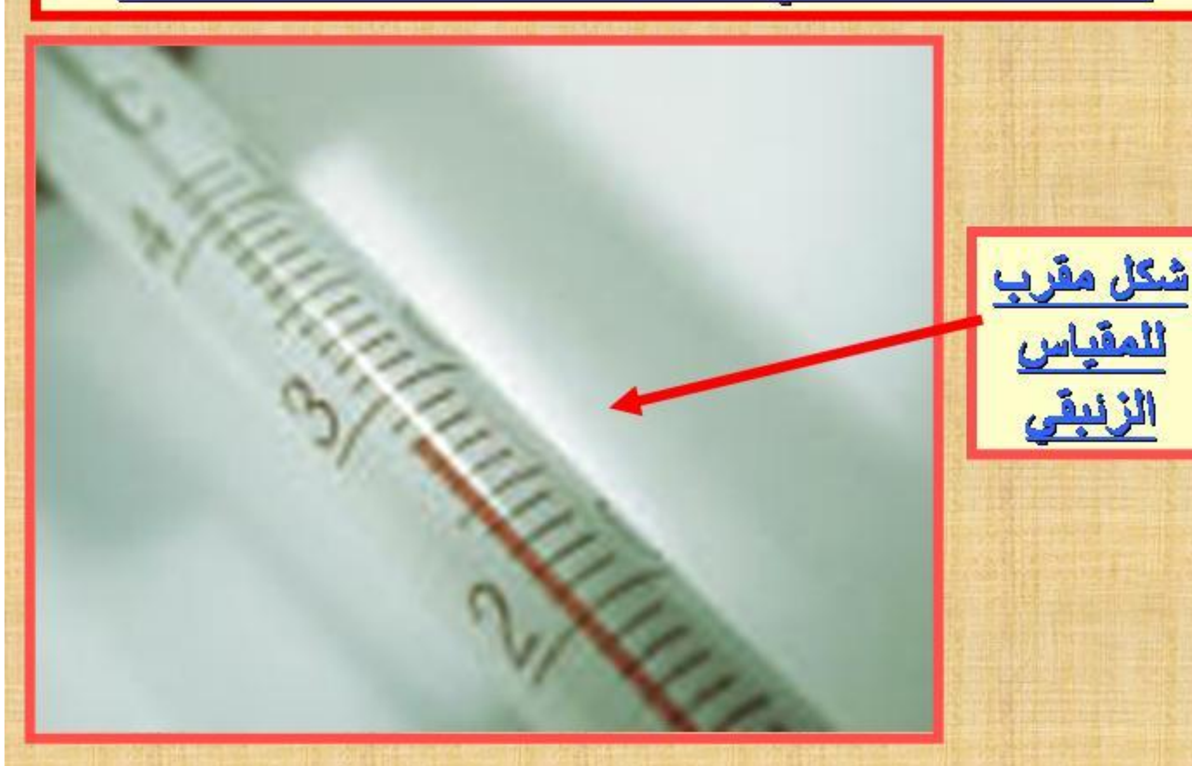
سؤال :- في بعض التجارب يطلب أن تتعرض بعض المواد المتفاعلة لحمام ساخن او ثلجي لمدة معينة وان لا ترتفع درجة حرارة التفاعل عن كذا وأيضا في بعض الحالات يجب ان تنخفض درجة حرارة الخليط الي درجة معينة كيف يتم ذلك ؟؟؟

الجواب :- بعد فهم نقطتي الحمام الثلجي والساخن يجب توفر شيء آخر مهم أيضا وهو المكمل للحمام الثلجي او الساخن - إنه المقياس الحراري (Thermometer) .

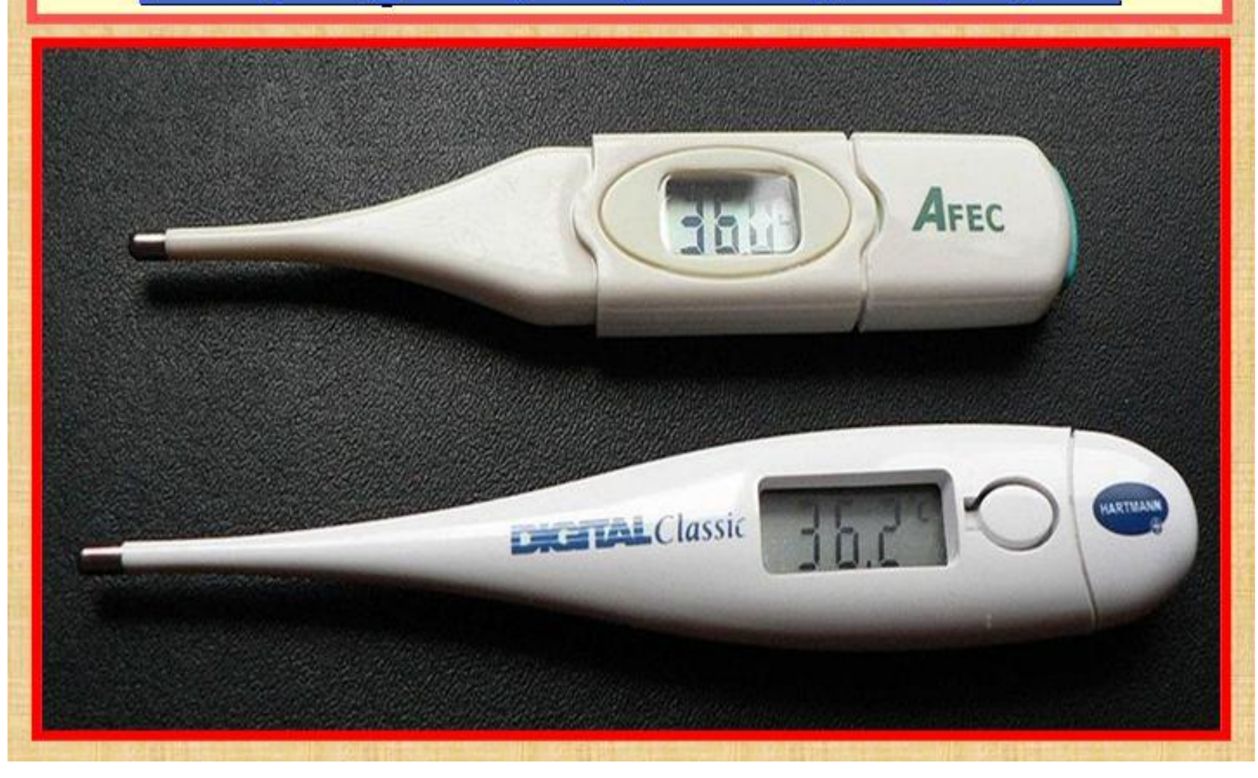


المقياس الزئبقي يوجد في المحلات التي تبيع المستلزمات الطبية والمعملية ويمكن شراء المقياس الذي يقاس به حرارة المريض من الصيدلية بشرط أن يكون زئبقي . او من محلات التي تبيع اسماك الزينة بحجة ان لديك حوض سمك زينة وهنالك أنواع كثيرة من (Thermometer) وهذه صور لبعض الانواع

ملاحظة :- في حالة كان المقياس صغير يمكن ربطه بعصا بلاستيكية قصيرة لكي يمكن وضعه داخل المواد المختلطة .



وهنالك أيضا المقياس الرقمي (digital thermometer)
حسب الإمكانيات المادية لديك اخي المجاهد .



لاحظ اخي المجاهد كيفية استخدام مثل هذه المقاييس المتطورة وكيفية وضعها بداخل المواد المتفاعلة .



وأخيرا كيفية وضع المقياس العادي بداخل المواد المتفاعلة ، ولا تنسى دائما عند صناعة المتفجرات أن تكون عينيك على المقياس طيلة التجربة لكي تقوم بعملية توازن بين درجة الحرارة والحمام الثلجي او الحمام الساخن .

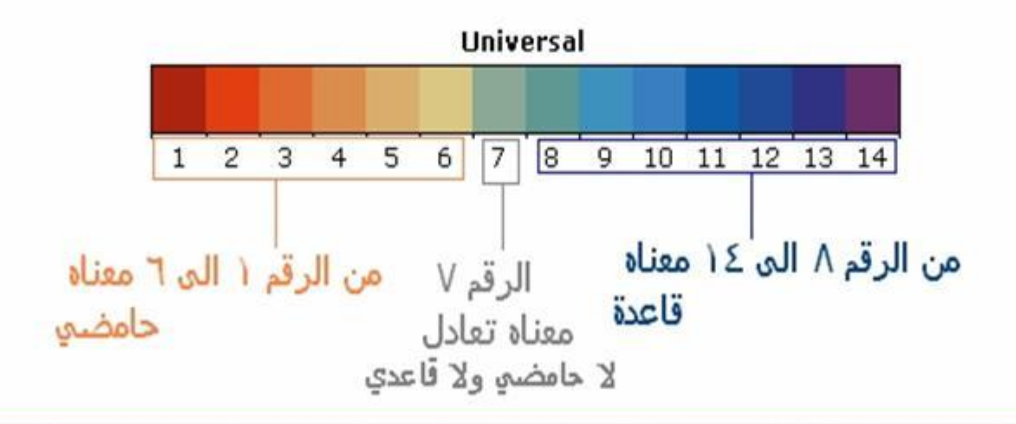


سوال :- في بعض التجارب يطلب منا معرفة درجة حموضة المادة او السائل الذي نحضرة كيف يتم ذلك ؟؟؟؟

الجواب :- اولا طريقة الكشف عن الحامضية أو القاعدية بإستخدام ورق الشمس او ما يطلق علية ورق عباد الشمس (تباع الشمس) أو PH !!

اذهب الى اماكن بيع الكيماويات المستخدمة فى التحاليل ونقول نريد علبة شرائط بول تحتوى على PH يعني الحموضة فاذا نظرت اليها ستجد بها ثلاث خانات رأسية الخانة الثالثة ستجد كلمة بى اتش لونها الاول فيها برتقالى خفيف (رقم ٥) و هى درجة من درجات الحمضى بحيث اذا غمست الشريط واصبحت الخانه الثالثه لونها البرتقالى المصفر (رقم ٦) فهو حمضى ايضا ولكنه اخف درجات الحمضى واذا اصبح اكثر احمرارا فهذا يدل على شدة حامضية المحلول ثم بعد ذلك ستجد على العلبه بداية اللون الاخضر(رقم ٧) وهذا هو المتعادل ثم بعد ذلك الاخضر الغامق (رقم ٨) وهو بداية القلوى ثم بعد ذلك الاخضر المزرق (رقم ٩) وهو الاشد قلويه وكلما زاد الزرقان كلما دل على شدة قلوية المحلول وكل هذه البيانات موضحه على العلبه نفسها من رقم (٥) الحمضى مرورا برقم (٧) المتعادل حتى رقم (٩) القلوى . ويستخدم ورق الشمس لمعرفة وسط المحلول من حيث الحامضية والتعادل والقلوية .

الشرح بالصور لمقياس الحموضة للتجارب الكيميائية بواسطة ورق تباع الشمس .



وطريقة القياس بسيطة وهي بوضع الورق وغمرها على سطح سائل التجربة حتى تتشبع الورقة ثم نخرجها ونرى اللون ومن خلال اللون والجدول السابق نعرف درجة الحموضة للمادة التي نحضرها .





هذة طريقه الكشف عن الحامضية او القاعية بدون ورق الشمش (PH) وذلك باستخدام الملفوف الاحمر !!!!

نظراً لحاجة المجاهد الى كاشف للحمض (ورقة تباع الشمس وغيرها) ونظرا لعدم توفرها وخاصة عند صناعة أغلب المتفجرات والخوف من أن المادة مازالت حمضية غير مستقرة فهذة طريقة لصنع ورقة كاشف للحموض والقواعد بمواد متوفرة باي بيت

الادوات : كرنب احمر (ملفوف احمر) - ورق ترشيح - كيس بلاستيك - برطمان ....

الخطوات : - قطع الكرنب(الملفوف) إلى أجزاء صغيرة وضعها في وعاء . حوالي (٥٠٠ مللتر) أي سعة لايهم أضف اليها ماء مغلي حتى تغطي الكرنب (الملفوف) . حوالى (٢٥٠ مللتر) اي كمية لايهم ولكن النسب ليكون عملا علمي حرك المخلوط واتركه حتى يبرد - رشح المخلوط السابق باستخدام ورق ترشيح وقمع او عبر فصل الماء عن الملفوف ضع كميه من الماده التي تم ترشيحها في طبق .
اغمس ورقة ترشيح في الطبق .وألخرج الورق من الطبق واتركها حتى تجف .
قطع الورق الى اجزاء وضعها في كيس بلاستيكي محكم الاغلاق .

طريقه الاستخدام :- عندما يصبح لون الورقه وردي فان الماده حامضية بمعني ان المادة غير مستقرة وخطرة , اذا قم بتحيدها بواسطة كربونات الصوديوم (بيكنج بودر)
وإذا اعطى لون أزرق او اخضر فالمادة قلوية أي قاعدية .

شرح طريقة تحويل ورق الملفوف الاحمر الي ورق كاشف للحموضة في السوائل (بالصور) .



عملية تقطيع الملفوف الاحمر

وضع الملفوف الاحمر في وعاء وسكب الماء المغلي علية

(الصور من اليمين الي اليسار)





الصور تغني عن الشرح





عند الترشيح او فصل الماء عن الملفوف





اما الخطوة ما قبل الاخير وهي وضع المادة المستخلصة في وعاء صغير للحفظ وعند الحاجة نكمل الخطوة الاخيرة وهي بغمس ورقة ترشيح بيضاء في المادة المستخلصة من الملفوف وترك الورقة حتى تجف ثم تقطيع الورق الى اجزاء ووضعها في كيس بلاستيكي محكم الاغلاق وعند استخدامها كبديل لورق تباع الشمس يكون كالتالي :- نغمس الورق الذي انتجنا في السائل الذي نحضرة واذا اصبح لون الورقه وردي فان الماده التي نحضرها حامضية بمعني ان المادة غير مستقرة وخطرة ويتم تحييدها باي مادة قلوية كالبيكاربونات الصوديوم المعروفة .





- على المجاهد ان يستغل كل شئ من حوله عند التحضير للمواد المتفجرة او السموم او الغازات ، يجب علية ان يبتكر ، يجب علية ان يستغل اشياء يستخدمها دائما او يجدها في منزلة او بالسوق او بالسوبر ماركت او الصيدليات ، اشياء يمكن ان تكون متعددة الاستخدامات وقد قمنا بتسهيل المهمة لدى المجاهد والصفحات القادمة تبين وبالصور اهم الاشياء التي يمكن ان نستغلها في جهادنا وفي التصنيع الشعبي خاصة وهي توفر علينا المال والجهد والشبهة والقيل والقال وكما نقول دائما لك اخي المجاهد (خيالك هو حدودك) وانتبه اخي المجاهد ان يوقفك عن جهادك الجهل بالشئ فسلعة الله غالية آلا ان سلعة الله الجنة

الكمامات (قناع لمنع استنشاق الغازات المتصاعدة من التصنيع) في حالة عدم توفر الكمامات يمكن استخدام قطعة قماش ذات مسامات صغيرة جدا تغلف بقطعة من القطن (شكل بدائي) وتوضع عند الاقتراب من كأس التجربة



صورة لنوع من الكمامات التي تباع في الأسواق

القفازات المطاطية لمنع تأثر الجلد في حالة تساقط قطرات من الحمض المستخدم عليه أو أي مادة حارقة فهي كثيرة في علم المتفجرات .
ويمكن استخدام القفازات التي تستخدم بالبناء او التي تباع بالصيدليات .

البس القفازات دائما حتى لاتنكتشف عبر بصماتك







::::::::::::::

كما يمكن فصل
رأس زجاجة سائل
غسل الصحون
للحصول على قمع



اشياء لا تكلفك الكثير فقط تكلفك زيارة الي
المطبخ او اقرب سوبر ماركت او صيدلية .



القطارات التي نحتاجها في تجاربنا - يمكن أن نحصل عليها من ادوية نقط العين او الأذن المتوفرة في صيدلية البيت .



وحتى الابر الطبية (الحقنة) ، (السرنجة) تعمل نفس العمل تقريبا



ميزان المطبخ يمكن استخدامه لوزن المواد المستخدمة في إجراء التجارب



يمكن استخدام فرن المطبخ للتجفيف والتبخير للمواد الرطبة بالماء وجعلها جافة .



او البوتاجاز المتوفر بكل منزل للتسخين



او غاز الرحـــلات



كما يمكن استخدام الفرن الكهربائي (**hotplate**)
او سخان كهربائي- ويفضل هذا الاسلوب عند التسخين
المنتظم في بعض التجارب في اعداد المتفجرات



كما يمكن استخدام الاستشوار (مجفف الشعر) لتبخير
ولتجفيف بعض المواد الرطبة .



كما يمكن استخدام اللمبة المشعة ذات الضوء القوي والمتوفرة بكل منزل تقريبا ويمكن شرائها بكل سهولة .



طرق التسخين المباشر والغير المباشر للتوضيح لأغير او (حتى شمعة للتسخين)




يمكن استخدام هذا الاسلوب وهو الحمام
المائي الساخن لانة سهل الصنع ويوفر
مصدر حراري متواصل للفترة المطلوبة

يمكن استخدام كاوية الملابس كـ فرن للتسخين الغير مباشر وذلك بوضع كاس التجربة (البيركس) فوقة.





سنبدأ الليلة او غدا في دراسة اول مادة مختارة وهي مادة كلورات البوتاسيوم فجهز مفكرتك ولا تنسى الواجب المنزلي الأول - وان كانت مسالة وضع الواجب هنا متعبة عليكم فلا باس المهم انك بحثت وهذا ما يهمني ,,

أخوكم / عبد الله ذو البجادين